# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

# BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

# 1-(PYRI(MI)DYL-(2))-HYDROXY-PYRAZOLE MICROBICIDES

1-(PYRI(MI	)DYL-(2))-HYDROXY-PYRAZOLE:MICROBICIDES
Patent Number:	US5175176
Publication date:	1992-12-29
Inventor(s):	FRIE MONIKA (DE); SASSE KLAUS (DE); PAULUS WILFRIED (DE); WACHTLER PETER (DE); LUDWIG GEORG-WILHELM (DE); SCHMITT HANS-GEORG (DE); SCHWAMBORN MICHAEL (DE)
Applicant(s)::	BAYER AG (DE)
Requested Patent:	DE4023488
Application Number:	US19910731680 19910717
Priority Number(s):	DE19904023488 19900724
IPC Classification:	A01N43/56 ; C07D401/04
EC Classification:	A01N43/56, C07D401/04, C07D403/04
EC Classification:	A01N43/56; C07D401/04+231+213; C07D403/04+239B+231
Equivalents:	EP0469357,  JP4234385

### **Abstract**

The invention relates to the use of certain 1-[2-pyri(mi)dyl]-5-hydroxy-pyrazoles which are characterized by formula (I) given in the description, as microbicides for the protection of industrial materials, and to certain novel 1-[2-pyri(mi)dyl]-5-hydroxy-pyrazoles which are characterized by formula (II) given in the description.



# 19 BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

# **® Offenlegungsschrift**

# ® DE 40 23 488 A 1



**DEUTSCHES PATENTAMT**  Aktenzeichen: P 40 23 488.6 Anmeldetag: 24. 7.90

Offenlegungstag: 30. 1.92 (5) Int. Cl.5:

C 07 D 401/04

C 07 D 403/04 C 07 D 405/14 A 01 N 43/56 // (C07D 231/14, 213:76)C07D 239:42, 317:48 (C07D 213/76, 231:54) (C07D 239/42,231:54)

(71) Anmelder:

Bayer AG, 5090 Leverkusen, DE

(72) Erfinder:

Sasse, Klaus, Dipl.-Chem. Dr., 5060 Bergisch-Gladbach, DE; Schwamborn, Michael, Dipl.-Chem. Dr.; Wachtler, Peter, Dipl.-Chem. Dr., 5000 Köln, DE; Frie, Monika, Dipl.-Chem. Dr., 5068 Odenthal, DE; Ludwig, Georg-Wilhelm, Dipl.-Chem. Dr.; Paulus, Wilfried, Dipl.-Chem. Dr.; Schmitt, Hans-Georg, Dipl.-Chem. Dr., 4150 Krefeld, DE

- (4) 1-[Pyri(mi)dyl-(2)] -5-hydroxy-pyrazol-Mikrobizide
- Die Erfindung betrifft die Verwendung bestimmter, durch die in der Beschreibung angegebene Formel (I) charakterisierte 1- Pyri(mi)dyl-(2) -5-hydroxy-pyrazole als Mikrobizide für den Schutz technischer Materialien und bestimmte neue, durch die in der Beschreibung angegebene Formel (II) charakterisierte 1- Pyri(mi)dyl-(2) -5-hydroxy-pyrazole.

#### Beschreibung

Die Erfindung betrifft die Verwendung bestimmter 1-{Pyri(mi)dyl-(2)}-5-hydroxy-pyrazole als Mikrobizide für den Schutz technischer Materialien und bestimmte neue 1-{Pyri(mi)dyl-(2)}-5-hydroxy-pyrazole.

Aus der US-A 46 63 327 sind 1-Hetaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one, z. B. 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-4-phenyl-pyrazolin-5-one und deren mikrobizide Eigenschaften bekannt. Da die Verbindungen jedoch farbig sind und bei ihrer Einarbeitung in technische Materialien, z. B. Anstrichmittel und Kunststoffe, zu Verfärbungen führen, sind sie trotz ihrer guten mikrobiziden Eigenschaften im Materialschutz nicht verwendbar.

In der veröffentlichten japanischen Anmeldung JA-A 62/1 49 617 (CA Vol. 108, 11 247 k) sind ferner 1-Heta-ryl-pyrazolin-5-one, z. B. 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-pyrazolin-5-one und ihre Verwendung als Pharmazeutika beschrieben.

Bislang werden zur fungiziden Ausrüstung von Kunststoffen noch arsenorganische Verbindungen eingesetzt, obgleich der Ersatz dieser Verbindungen und auch der noch in Anstrichmitteln verwendeten quecksilberorganischen Verbindungen aus ökotoxikologischen Gründen sehr erwünscht ist. Bislang wurden jedoch noch keine ökotoxikologisch günstigeren Verbindungen gefunden, die die hohen Anforderungen erfüllen, die an für die mikrobizide Ausrüstung von Kunststoffen verwendbaren Mikrobizide gestellt werden müssen. Solche Mikrobizide müssen nämlich zusätzlich zu einer guten mikrobiziden Wirksamkeit auch noch eine hohe Temperaturbeständigkeit aufweisen und dürfen außerdem die Eigenschaften der Kunststoffe nicht beeinträchtigen.

Es wurde jetzt gefunden, daß 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazole einer bestimmten Formel in Kunststoffen und Anstrichmitteln eine mikrobizide Wirkung aufweisen, die der der arsenorganischen und quecksilberorganischen Verbindungen gleichkommt und die außerdem die erforderliche thermische Stabilität besitzen und die weiterhin die Bedingungen erfüllen, ökotoxikologisch unbedenklich zu sein und die Eigenschaften, z. B. Farbe und Elastizität der mit ihnen ausgerüsteten Kunststoffe, Anstrichmittel und Anstriche nicht zu beeinträchtigen.

Die Erfindung betrifft daher die Verwendung von 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazolen der Formel

s in der

25

R für Wasserstoff, oder eine gegebenenfalls substituierte Alkyl-, Aralkyl- oder Alkoxygruppe steht, R<sub>1</sub> Wasserstoff, eine gegebenenfalls substituierte Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Aralkyl-, Alkoxy-, Alkyl-mercapto-, Aralkoxy-, Aralkylmercapto-, Aryloxy-, Arylmercapto-, Alkoxycarbonyl- oder Aminocarbonylgruppe steht, oder R<sub>1</sub> zusammen mit R einen zweiwertigen, 3 bis 6 C-Atome in der Kette aufweisenden Alk(en)ylen-Rest bilden.

R<sub>2</sub> für Halogen, Nitro, Cyan oder eine gegebenenfalls substituierte Alkyl-, Alkoxy-, Alkylmercapto-, Alkoxycar-bonyl- oder Aminocarbonylgruppe steht,

n Null oder eine ganze Zahl von 1 bis 3 bedeutet, wobei R<sub>2</sub> für gleiche oder verschiedene Reste stehen kann, wenn n 2 oder 3 ist und

45 X für CH oder N steht,

als Mikrobizide zum Schutz technischer Materialien.

Bevorzugt werden solche 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazole der Formel (1) verwendet, in der X die unter Formel (1) angegebene Bedeutung hat,

n Null ist und

R für Wasserstoff, Alkyl oder Aralkyl und

R<sub>1</sub> für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Alkoxy, Aralkylmercapto oder Alkoxycarbonyl stehen.

Besonders bevorzugt werden solche 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazole der Formel (I), in der X die unter Formel (I) angegebene Bedeutung hat,

n Null ist und

R für Wasserstoff, C6-C12-Alkyl oder Benzyl und

 $R_1$  für Wasserstoff,  $C_1 - C_8$ -Alkyl,  $C_5 - C_7$ -Cycloalkyl,  $C_1 - C_6$ -Alkoxy, gegebenenfalls substituiertes Benzyl,  $C_1 - C_6$ -Alkoxycarbonyl oder Benzylmercapto stehen.

Ganz besonders bevorzugt sind die 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazole der Formel (I), wenn in dieser

X für CH steht,

n Null ist und

R Wasserstoff und

 $R_1 C_1 - C_4$ -Alkyl, Benzyl, Chlorbenzyl oder Ethoxycarbonyl bedeuten.

Von den erfindungsgemäß zu verwendenden 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazolen sind die Verbindungen der Formel (II) neu.

Die Erfindung betrifft daher auch neue 1-[Pyri(mi)dyl]-5-hydroxy-pyrazole der Formel

$$\begin{array}{c|c}
 & OH \\
 & N \\
 & N \\
 & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & (II) \\
 & R
\end{array}$$

in der

X für CH oder N steht,

10

35

5

R' für Wasserstoff, oder eine gegebenenfalls substituierte  $C_6-C_{10}$ -Alkyl-, Aralkyl- oder Alkoxygruppe steht,  $R_1$ ' Wasserstoff, eine gegebenenfalls substituierte  $C_6-C_{12}$ -Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Aralkyl-, Alkoxy-, Alkylmercapto-, Aralkoxy-, Aralkylmercapto-, Aryloxy-, Arylmercapto-, Alkoxycarbonyl- oder Aminocarbonylgruppe steht, oder  $R_1$  zusammen mit R einen zweiwertigen,  $R_1$  bis  $R_2$ -  $R_2$ -  $R_3$ -  $R_4$ -  $R_4$ -  $R_5$ -  $R_5$ -  $R_6$ 

mit der Maßgabe, daß R' und R<sub>1</sub>' nicht gleichzeitig für Wasserstoff stehen.

Typische Vertreter der erfindungsgemäß verwendbaren Pyrazole der Formel (I) und der erfindungsgemäßen Pyrazole der Formel (II) sind in den Beispielen aufgeführt.

Die erfindungsgemäß zu verwendenden Pyrazole der Formel (I) und die erfindungsgemäßen neuen Pyrazole der Formel (II) können auch in ihrer tautomeren Pyrazolin-5-on-Form vorliegen.

Als gegebenenfalls substituierte Alkylreste seien für R und  $R_1$  genannt:  $C_1-C_{12}$ -Alkylgruppen wie Methyl, Ethyl, n- und i-Propyl, n-Butyl, i-Pentyl, Hexyl, i-Octyl, n-Decyl und n-Dodecyl; als Substituenten kommen für diese Alkylreste vor allem Halogenatome, vorzugsweise Chlor oder Fluor, ferner  $C_1-C_4$ -Alkoxy und  $C_1-C_6$ -Alkoxycarbonylgruppen in Betracht. Vertreter der substituierten Alkylreste sind beispielsweise der Difluormethyl-, Trifluormethyl- und der Monochlordifluormethylrest, ferner der Methoxymethyl- und der Methoxycarbonylmethyl- und der Ethoxycarbonylmethylrest.

Für R, R<sub>1</sub>, R' und R<sub>1</sub>' seien genannt:

Als gegebenenfalls substituierte Aralkylgruppen der Benzyl-,  $\alpha$ -Methylbenzyl-,  $\alpha$ -Dimethylbenzyl-, 2-Phenylethyl- und der  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphthylmethyl-Rest und durch Halogen, insbesondere Chlor und Fluor,  $C_1$ — $C_4$ -Alkyl, insbesondere Methyl, Ethyl, Trilfuormethyl, Difluorchlormethyl, Difluormethyl und Trichlormethyl, durch  $C_1$ — $C_4$ -Alkoxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, Trifluormethoxy, Difluorchlormethoxy und Difluormethoxy,  $C_1$ — $C_4$ -Alkylmercapto wie Methylmercapto, Trifluormethylmercapto, Difluorchlormethylmercapto, Nitro und/oder Cyano substituierte Benzylreste.

Als gegebenenfalls substituierte Alkoxygruppen:

 $C_1 - C_{12}$ -Alkoxygruppen wie die Methoxy, Ethoxy, Butoxy und Hexoxygruppe.

Für R<sub>1</sub> und R<sub>1</sub>' seien genannt:

Als gegebenenfalls substituierte Alkenylgruppe die Allylgruppe;

als gegebenenfalls substituierte Alkinylgruppen die Propinyl-, 1-lod-propinyl- und die 3,3-Dimethylpropinyl-gruppe;

als gegebenenfalls substituierte Cycloalkylgruppen  $C_5-C_7$ -Cycloalkylgruppen, insbesondere durch  $C_1-C_4$ -Alkylgruppen oder Halogen substituierte Cyclohexylreste wie der Cyclohexylrest, der Methylcyclohexyl-, der Dimethylcyclohexyl- und der 1,3,3-Trimethylcyclohexyl- und der 3-Chlorcyclohexylrest;

als gegebenenfalls substituierte Alkylmercaptogruppen durch Halogen substituierte  $C_1 - C_2$ -Alkylmercaptogruppen wie die Methylmercapto-, Trifluormethylmercapto-, Difluormethylmercapto- und die Difluorchlormethylmercaptogruppe;

als Aralkoxygruppen die Benzyloxygruppe und durch Halogen und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylreste substituierte Benzyloxygruppen

als Aralkylmercaptogruppen die Benzylmercaptogruppe und die durch Halogen und/oder  $C_1 - C_4$ -Alkyl substituierten Benzylmercaptogruppen;

als Aryloxygruppen die Phenoxygruppe und durch Halogen,  $C_1 - C_4$ -Alkyl,  $C_1 - C_2$ -Halogenalkyl, Cyan, Nitro, Trifluormethyl, Difluormethyl und substituierte Phenoxygruppen;

als Arylmercaptogruppen die Phenylmercaptogruppe und die durch Halogen,  $C_1 - C_4$ -Alkyl,  $C_1 - C_2$ -Halogenal-kyl, Cyan und Nitro substituierte Phenylmercaptogruppe;

als Alkoxycarbonylgruppen  $C_1 - C_6$ -Alkoxycarbonylgruppen wie die Methoxycarbonyl- und Ethoxycarbonylgruppe

als Aminocarbonylgruppe die Carbonamid-, N-Methylcarbonamid- und N,N-Dimethylaminocarbonamidgruppe;

als 3 bis 6 C-Atome in der Kette aufweisende Alk(en)ylen-Reste der Ethylen-, Propylen-1,3-, Butylen-1,4- und der Butadien-(1,4)ylen-1,4-Rest.

Für  $R_2$  seien als gegebenenfalls substituierte Alkylreste  $C_1-C_4$ -Alkyl-,  $C_1-C_2$ -Halogenalkylreste wie der Methyl-, Trifluormethyl-, Difluormethyl- und Difluorchlormethylrest genannt.

Die erfindungsgemäß zu verwendenden Pyrazole der Formel (I) und die erfindungsgemäßen neuen Pyrazoline der Fomrel (II) sind nach an sich bekannten, z. B. in den Chem. Ber. 38 (1905) 2104; Bull. Soc. Chim. France 1967, 3780—92 beschriebenen Kondensationsreaktionen herstellbar. Diese Kondensationsreaktionen verlaufen nach folgendem Reaktionsschema:

$$R_{1}-CH-COOC_{2}H, + H_{2}N-NH \xrightarrow{N} (R_{2})_{n} \xrightarrow{R} R_{1} \xrightarrow{N} X \xrightarrow{N} (R_{2})_{n}$$

$$R-C=0$$

Die Kondensation kann gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungsmittels durchgeführt werden; als Lösungsmittel haben sich vor allem Alkohole wie Ethanol oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Toluol bewährt.

Zur Erleichterung der Ringschlußreaktion setzt man vorteilhafterweise Basen wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid oder Kalium-tert.-butylat zu.

Die Kondensation kann innerhalb eines größeren Temperaturbereichs ausgeführt werden. Für die zuerst ablaufende Hydrazonbildung kann bei Temperaturen von 20 bis 110°C gearbeitet werden, vorzugsweise zwischen 60 und 90°C. Die nach der Basenzugabe ablaufende Cyclokondensationsreaktion kann bei Temperaturen von 20 bis 100°, vorzugsweise 20 bis 40°C vorgenommen werden. Da die Basenzugabe in manchen Fällen exotherm verläuft, kann ein Kühlen bei diesem Reaktionsschritt erforderlich sein.

Die 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazole werden nach bekannten Methoden aus den Reaktionsgemischen isoliert. Man geht im allgemeinen so vor, daß man die Reaktionsgemische vom Lösungsmittel befreit und den Rückstand mit wäßriger Salzsäure behandelt. Die dabei ausfallenden Pyrazole werden durch Absaugen abgetrennt. Es ist jedoch auch möglich, das Reaktionsgemisch unmittelbar in einen großen Überschuß verdünnter Salzsäure einzugießen und die als Niederschlag sich abscheidenden Pyrazole abzufiltrieren.

Die für die Kondensationsreaktion benötigten Ausgangsverbindungen, gegebenenfalls in α-Stellung substituierte β-Ketocarbonsäureester und 2-Hydrazinopyri(mi)dine, sind entweder bekannte Verbindungen oder aber können in Analogie zu den bekannten Verbindungen nach vorbeschriebenen Verfahren hergestellt werden.

Bei den erfindungsgemäß zu schützenden technischen Materialien handelt es sich um nicht lebende Materialien, die für die Verwendung in der Technik zubereitet worden sind. Beispielsweise können technische Materialien, die durch erfindungsgemäße Wirkstoffe vor mikrobieller Veränderung oder Zerstörung geschützt werden sollten, Klebstoffe, Leime, Papier und Karton, Textilien, Leder, Holz, Anstrichmittel, Kunststoffe und Kunststoffartikel, Kühlschmierstoffe und andere Materialien sein, die von Mikroorganismen befallen oder zersetzt werden können. Im Rahmen der zu schützenden Materialien seien auch Teile von Produktionsanlagen, beispielsweise Kühlwasserkreisläufe, genannt, deren Funktion durch Vermehrung von Mikroorganismen beeinträchtigt werden kann. Im Rahmen der vorliegenden Erfindung seien als technische Materialien vorzugsweise Anstrichmittel, Kunststoffe und Kunststoffartikel genannt.

Als Mikroorganismen, die einen Abbau oder eine Veränderung der technischen Materialien bewirken können, seien beispielsweise Bakterien, Pilze, Hefen, Algen und Schleimorganismen genannt. Vorzugsweise wirken die erfindungsgemäßen Wirkstoffe gegen Pilze, insbesondere Schimmelpilze sowie Holz dauerhaft verfärbende und holzzerstörende Pilze.

Es seien beispielsweise Mikroorganismen der folgenden Gattungen genannt:

Alternaria, wie Alternaria tenuis,

20

Aspergillus, wie Aspergillus niger,

Chaetomium, wie Chaetomium globosum,

Coniophora, wie Coniophora puteana,

Lentinus, wie Lentinus tigrinus,

Penicillium, wie Penicillium glaucum.

Polyporus, wie Polyporus versicolor,

Aureobasidium, wie Aureobasidium pullulans,

Sclerophoma, wie Sclerophoma pityophila,

Trichoderma, wie Trichoderma viride,

Escherichia, wie Escherichia coli,

Pseudomonas, wie Pseudomonas aeruginosa,

Staphylococcus, wie Staphylococcus aureus.

Je nach Anwendungsgebiet können die erfindungsgemäß zu verwendenden Wirkstoffe in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Pasten und Granulate.

Diese können in an sich bekannter Weise hergestellt werden, z. B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit einem Streckmittel, das aus flüssigem Lösungsmittel und/oder festen Trägerstoffen besteht, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, wie Emulgatoren und/oder Dispergiermitteln, wobei gegebenenfalls im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel organische Lösungsmittel wie Alkohole als Hilfsmittel verwendet werden können.

Flüssige Lösungsmittel für die Wirkstoffe können beispielsweise Wasser, Alkohole, wie niedere aliphatische Alkohole, vorzugsweise Ethanol oder Isopropanol, oder Benzylalkohol, Ketone, wie Aceton oder Methylethylketon, flüssige Kohlenwasserstoffe, wie Benzinfraktionen, halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie 1,2-Dichlorethan, sein.

Die zum Schutz technischer Materialien verwendeten mikrobiziden Mittel enthalten die Wirkstoffe im allgemeinen in einer Menge von 1 bis 95 Gew.-%, bevorzugt von 10 bis 75 Gew.-%.

Die Anwendungskonzentrationen der erfindungsgemäß zu verwendenden Wirkstoffe richten sich nach der

Art und dem Vorkommen der zu bekämpfenden Mikroorganismen, sowie nach der Zusammensetzung des zu schützenden Materials. Die optimale Einsatzmenge kann durch Testreihen ermittelt werden. Im allgemeinen liegen die Anwendungskonzentrationen im Bereich von 0,001 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise von 0,05 bis 1,0 Gew.-%, bezogen auf das zu schützende Material.

Die erfindungsgemäß zu verwendenden Wirkstoffe können auch in Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen angewendet werden. Beispielsweise seien die folgenden Wirkstoffe genannt: Benzylalkoholmono(poly)hemiformal und andere Formaldehyd abspaltende Verbindungen, Benzimidazolyl-methylcarbamate, Tetramethylthiuramdisulfid, Zinksalze von Dialkyldithiocarbamaten. 2,4,5,6-Tetrachlorisophthalonitril, Thiazolylbenzimidazol, Mercaptobenzthiazol, 2-Thiocyanatomethylthiobenzthiazol, Methylenbisthiocyanat, Phenolderivate, wie 2-Phenylphenol, (2,2'-Dihydroxy-5,5'-dichlor)-diphenylmethan und 3-Methyl-4-chlor-phenol, Organo-Zinnverbindungen, N-Trihalogenmethylthio-verbindungen, wie Folpet, Fluorfolpet und Dichlorfluanid. Azolfungizide wie Triadimefon, Triadimenol und Bitertanol.

#### Beispiele

#### Beispiel 1

Ein Gemisch aus 7,2 g Propionylessigsäureethylester, 5,4 g 2-Hydrazinopyridin und 200 ml Ethanol wird unter Rühren 3 Stunden auf Rückflußtemperatur erwärmt. Dann wird das Reaktionsgemisch auf 20 bis 30°C abgekühlt und unter Rühren mit 5,8 g Kalium-tert.-butylat versetzt. Nach 10stündigem Rühren wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt, der Rückstand mit 200 ml Wasser versetzt und durch Zugabe von Salzsäure auf einen pH-Wert von 1 eingestellt. Der Niederschlag wird abgesaugt und nach dem Trocknen aus Alkohol umkristallisiert.

Es werden 5.2 g (= 55,1% der Theorie) 1-[Pyridyl-(2)]-3-ethyl-5-hydroxy-pyrazol erhalten. Fp.: 189°C.

In gleicher Weise wurden aus den entsprechenden Acylessigsäureethylestern die in der nachstehenden Tabelle 1 aufgeführten, in 3-Stellung substituierten 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazole erhalten.

Die in Form von Ölen anfallenden Pyrazole wurden durch ihren durch NMR bestimmten δ-Wert des Pyrazol-H gekennzeichnet.

30

25

15

35

40

45

50

55

60

65

Tabelle 1

5	Beispiel	R	х	Physikalische Kenngrößen
	2	CH,	N	δ = 5,38 ppm
	3	CF <sub>3</sub>	СН	$\delta = 5.85 \text{ ppm}$
10	4	t-Butyl	СН	$\delta = 5,47 \text{ ppm}$
,	5	CH,OCH2	C <b>H</b>	$\delta = 5,57 \text{ ppm}$
	6	iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СН	$\delta = 5,42 \text{ ppm}$
15	7	C <sub>1</sub> H <sub>14</sub>	СН	$\delta = 5,42 \text{ ppm}$
	8	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	CH	$\delta = 5,42 \text{ ppm}$
20	9	CI CI	СН	$\delta = 5,92 \text{ ppm}$
25	10	CI	СН	Fp. = 124-125° C
	11	O <sub>2</sub> N —	СН	$\delta = 5,96 \text{ ppm}$
30	12	CH3O-	СН	δ = 6,06 ppm
35	13	CH <sub>3</sub> O	СН	$\delta = 6,06 \text{ ppm}$
33		H <sub>3</sub> CO		
40	14	CH2-	СН	δ = 5,32 ppm
	15	CH <sub>3</sub> —	N	M <sup>⊕</sup> = 176
45	16		N	Fp. = 146-49° C

### Beispiel 17

Ein Gemisch aus 24,9 g α-Formyl-octansäureethylester (73%ig), 9,8 g 2-Hydrazinopyridin und 200 ml Ethanol wird unter Rühren 3 Stunden auf Rückflußtemperatur erhitzt. Dann wird das Reaktionsgemisch auf 20 bis 30°C abgekühlt und unter Rühren portionsweise mit 10,4 g Kalium-tert.-butylat versetzt. Nach 10stündigem Rühren wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Der Rückstand wird mit 200 ml Wasser versetzt und mit Salzsäure auf einen pH-Wert 1 eingestellt. Das sich abscheidende Öl wird mit Methylenchlorid extrahiert. Nach dem Trocknen der Methylenchloridlösung über Natriumsulfat wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt.

Es werden 12,1 g (=54,8% der Theorie) 1-[Pyridyl-(2)]-4-hexyl-5-hydroxy-pyrazol in Form eines gelben, langsam kristallisierenden Öles erhalten. Fp.: 37 – 38° C.

In gleicher Weise wurden aus den entsprechenden α-Formyl-Carbonsäureethylestern die in der nachstehenden Tabelle 2 aufgeführten, in 4-Stellung substituierten 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazole erhalten.

Tabelle 2

Beispiel	R <sub>1</sub>	X	Physikalische Kenngrößen	
18	CH,	СН	δ = 7,35 ppm	•
19	C₂H₃	СН	δ = 7,35 ppm	
20	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СН	$\delta = 7,48 \text{ ppm}$	
21	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	СН	$\delta = 7.36 \text{ ppm}$	10
22	C 10 H 21	СН	$\delta = 7,50 \text{ ppm}$	
23	i-C <sub>3</sub> H <sub>11</sub>	СН	δ = 7,52 ppm	
24	CH,	N	$\delta = 7.51 \text{ ppm}$	15
25	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>N</b>	$\delta = 7,50 \text{ ppm}$	
26	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	N	$\delta = 7.41 \text{ ppm}$	20
27	<b>CH₂</b> —	—СН	δ = 7,35 ppm	20
28	C H₂—	—СН	δ = 7,33 ppm	25
29	CF <sub>3</sub>	—СН	$\delta = 7,30 \text{ ppm}$	30
0	CI ————————————————————————————————————	—СН	δ = 7,28 ppm	35
I	CI—CH <sub>2</sub> —	СН	δ = 7,32 ppm	40
2	$CH_3 - CH_2 -$	—СН	δ = 7,33 ppm	
3	CH3O-CH2-	СН	Fp. = 70-71°C	45
4	O CH <sub>2</sub> —	СН	Fp. = 156-157° C	50
5	CH <sub>2</sub> —	СН	Fp. = 67-68° C	55
5	C1 Br — C H <sub>2</sub> —	СН	δ = 7,28 ppm	60
7	CH2-	СН	Fp. = 60-61° C	
	сн,			65
3	- <del> </del> _>-Сн <sub>2</sub> -	СН	$\delta = 7,22 \text{ ppm}$	

	Beispiel	R <sub>1</sub>	x	Physikalische Kenngrößen
5	39	<b>○</b> CH₂—	N	Fp. = 110° C
10	40	CH₂—	N	δ = 7,50 ppm
15	41	CI CH₂—	N .	δ = 7,42 ppm
20	42	CF <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> — CH <sub>3</sub>	N	Fp. = 110-12° C
25	43	CH <sub>3</sub> O—CH <sub>2</sub>	N	Fp. = 102-103° C
30	44	CI—CH₂	· N	Fp. = 192-94° C
	45	$CI$ $CH_2$	N	δ = 7,37 ppm
35	46	о    Сн,оС —	СН	δ = 7,86 ppm
40	47	O    C₃H₅OC —	СН	δ = 7,84 ppm
45	48	O    C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> C —	СН	δ = 7,85 ppm
50	49	ι-C₄H,¢C — ∥ Ο	СН	δ = 7,70 ppm
30	50	C <sub>1</sub> H <sub>1</sub> ,OC —    	СН	δ = 7,87 ppm
55	51	O C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> OCO—	N	Fp. = 155-58° C
	52	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> OCO—CH <sub>2</sub> —	С	$\delta = 7.61 \text{ ppm}$
60	53	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> OCO — CH <sub>2</sub> —	С	$\delta = 7,50 \text{ ppm}$
	54	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> OCO — CH <sub>2</sub>	С	$\delta = 7,59 \text{ ppm}$
65	55	i-C₄H <sub>9</sub> OCO—CH <sub>2</sub>	С	$\delta = 7,86 \text{ ppm}$
	56	$C_8H_{17}OCO-CH_2-$	С	$\delta = 7,45 \text{ ppm}$

Beispiel	R,	х	Physikalische Kenngroßen	_
57	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NH — CO — CH <sub>2</sub> —	c	δ = 7,42 ppm	
58	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> OCO—CH <sub>2</sub> —	N	$\delta = 7,62 \text{ ppm}$	
59	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> —S	СН	$\delta = 7,30 \text{ ppm}$	10
60	CH₂—S	СН	δ = 7,20 ppm	
61	CH <sub>3</sub> O—	СН	$\delta = 7,38 \text{ ppm}$	15
62	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> O —	СН	$\delta = 7,32 \text{ ppm}$	
63	$CH_2 = CH - CH_2 - CH_2$	СН	δ = 7,35 ppm	20
64		СН	δ = 7,47 ppm	. 25

Beispiel 65

Ein Gemisch aus 14,1 g α-Benzyl-benzoylessigsäureethylester, 5,5 g Hydrazinopyridin und 100 ml Ethanol wird unter Rühren 3 Stunden auf Rückflußtemperatur erwärmt. Anschließend wird das Reaktionsgemisch auf 20 bis 30°C abgekühlt und unter Rühren portionsweise mit 5,6 g Kalium-tert.-butylat versetzt. Das Reaktionsgemisch wird 15 Stunden bei 20 bis 30°C gerührt. Anschließend wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Der Rückstand wird mit 200 ml Wasser versetzt und mit Salzsäure auf einen pH-Wert von 1 eingestellt. Der Niederschlag wird abgesaugt und mit Isopropanol verrührt.

35

40

50

65

Es werden 10 g (61,1% der Theorie) 2-[Pyridyl-(2)]-3-phenyl-4-benzyl-5-hydroxy-pyrazol erhalten.

In gleicher Weise wurden aus den entsprechend substituierten Acylessigsäureethylestern die in der folgenden Tabelle 3 angegebenen, in 3- und 4-Stellung substituierten 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazole erhalten.

Tabelle 3

5	Beispiel	R	R <sub>1</sub>	x	Fp. (° C)
	66	СН,	CH <sub>3</sub>	СН	123,5–26
	67	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	СН	50-53
10	68	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	СН	71-1
	69	CH <sub>3</sub>	C₂H₅	СН	107-8
15	70	СН	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	СН	94–7
	71	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	СН	42-3
20	72	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	СН	39-40
	73 .	CH <sub>3</sub>	C 12 H 25	СН	47-8
25	74	CH,	H	СН	82-3
	75	CH,	$\bigcirc$ O $-(CH_2)_2$	СН	121-4
30	76	CH,	O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	СН	84-7
	77	CH <sub>3</sub>	$HC \equiv C - C(CH_3)_2 -$	СН	57-9
35	78	CH <sub>3</sub>		СН	114-5
40	79	СН,	$CH_2$	СН	56-63
45	80	CH,	CH,   	СН	62-4
	81	CH <sub>3</sub>		СН	153-4
50	82	$R + R_i =$	$= \left( C H_2 \right)_4$	СН	125-6
55	83	$R + R_1 =$	$= \left( \begin{array}{c} C H_2 \\ \end{array} \right)_s$	СН	108-10
	84	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	N	111-3
60	85	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH,	N	109-12
	86	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH,	N	846
65	87	. CH <sub>3</sub>	n-C₄H,	N	88-9
	88	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	N	63-5

Beispiel	R	R <sub>1</sub>	x	Fp. (° C)	
89	CH,	n-C <sub>12</sub> H <sub>25</sub>	N	73–5	5
90	CH <sub>3</sub>	O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	N	121-4	
91	СН,	CH,	N	108-11	10
92	CH,	CH,	N	78~83	15
93		CH2	<b>N</b>	155-61	20
94	CH <sub>3</sub>		<b>N</b>	198-201	
95	CH <sub>3</sub>		N	86-87	25
96	R + R <sub>1</sub>	$= \left( \begin{array}{c} CH_1 \\ \end{array} \right),$	N	192-6	30

Anwendungsbeispiele

#### Beispiel A

Zum Nachweis der Wirksamkeit gegen Pilze wurden die minimalen Hemm-Konzentrationen (MHK) der 40 erfindungsgemäßen Wirkstoffe bestimmt:

35

50

Ein Agar, der aus Bierwürze und Pepton hergestellt wird, wird mit erfindungsgemäßen Wirkstoffen in Konzentrationen von 0,1 mg/l bis 5000 mg/l versetzt. Nach Erstarren des Agars erfolgt Kontamination mit Reinkulturen der in der Tabelle aufgeführten Testorganismen. Nach 2wöchiger Lagerung bei 28°C und 60 bis 70% rel. Luftfeuchtigkeit wird die MHK bestimmt. MHK ist die niedrigste Konzentration an Wirkstoff, bei der keinerlei Bewuchs durch die verwendete Mikrobenart erfolgt; sie ist in der nachstehenden Tabelle 4 angegeben.

Tabelle 4

MHK Werte mg/l verschiedener 1-{Pyri(mi)dyl-(2)}-5-hydroxy-pyrazole auf Pilze

Testorganismen	1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazote gemäß Beispiel										
	21	19	26	27	39	40	41	35	31	36	
Alternaria tenuis	5	50	25	50	20	20	20	35	50	10	
Aspergillus niger	2	10	50	20	50	50	50	20	50	20	
Aureobasidium pullulans	35	50	20	20	10	35	35	50	35	20	
Chaetomium globosum	5	2	20	50	50	20	20	50	50	50	
Cladosporium cladosporioides	10	5	_	_			_	_	_	_	
Cladosporium herbarum	_	_	50	50	50	15	15	50	35	35	
Lentinus tigrinus	1	2	75	50	75	100	100	50	50	50	
Penicillium glaucum	2	20	_	_	_	_	_	_	_	_	
Penicillium breviante	-	_	50	100	50	20	20	_	20	20	
Sclerophoma pityophila	7,5	2	50	5	20	35	35	20	75	10	
Trichoderma viride	200	200	50	75	50	50	50	100	100	50	

#### Beispiel B

### Fungizide Wirkung in Anstrichmitteln

Die fungizide Wirkung in Anstrichmitteln wird durch Prüfung der Schimmelfestigkeit der mit den Anstrichmitteln erhaltenen Anstriche bestimmt.

Die Prüfung wird in Anlehnung an den Report 219 der Defense Standards Laboratories Maribyrnong/Australien wie folgt durchgeführt:

Das zu prüsende Anstrichmittel wird beidseitig auf eine geeignete Unterlage gestrichen.

Um praxisnahe Ergebnisse zu erhalten wird ein Teil der Prüflinge vor dem Test auf Schimmelfestigkeit mit einem warmen Frischluftstrom behandelt (7 Tage; 40°C).

Die so vorbereiteten Prüflinge werden auf einen Agar-Nährboden gelegt. Prüfling und Nährboden werden mit Pilzsporen kontaminiert. Nach 1- bis 3wöchiger Lagerung bei 29 ± 1°C und 80 bis 90% rel. Luftfeuchte wird abgemustert. Der Anstrich ist dauerhaft schimmelfest, wenn der Prüfling pilzfrei bleibt oder höchstens einen geringen Randbefall erkennen läßt.

Zur Kontamination werden Pilzsporen folgender neun Schimmelpilze verwendet, die als Anstrichzerstörer bekannt sind oder häufig auf Anstrichen angetroffen werden:

- 1. Alternaria tenuis
- 2. Aspergillus flavus

20

25

35

- 3. Aspergillus niger
- 4. Aspergillus ustus
- 5. Cladosporium herbarum
- 6. Paecilomyces variotii
- 7. Penicillium citrinum
- 8. Aureobasidium pullulans
- 9. Stachybotrys atra Corda

In Proben einer handelsüblichen Dispersionsfarbe auf Polyvinylacetatbasis wurden 0 bis 2 Gew.-%, bezogen auf den Gesamtfeststoffgehalt der Farbe, der auf ihre fungizide Wirksamkeit zu prüfenden Verbindung eingearbeitet. Bei diesem Test lieferten bereits die Proben, die nur 0,3 Gew.-%, bezogen auf Gesamtfeststoffgehalt der Farbe, des in Beispiel 19 beschriebenen 1-(Pyridyl-2-)-4-ethyl-5-hydroxy-pyrazols enthielten, dauerhaft schimmelfeste Anstriche.

#### Beispiel C

#### Wirkung erfindungsgemäß fungizid ausgerüsteter Kunststoffe gegen Mikroorganismen

Die Bestimmung der Wirkung, die die erfindungsgemäß fungizid ausgerüsteten Kunststoffe gegen Mikroorganismen (verschiedene Pilzgattungen) aufweisen, wurde gemäß der Schweizer Prüfnorm SNV No. 195 921 (von 1976; "Prüfung der antimykotischen Wirkung von ausgerüsteten Textilien und anderen Materialien mit Hilfe des Agardiffusionstestes") vorgenommen.

Für die Bestimmung wurden Prüfkörper (Scheiben; Durchmesser: 3 cm; Dicke je nach zu prüfendem Kunststoff: 250 µm bis 5 mm) der fungizid ausgerüsteten Kunststoffe und – zur Kontrolle – der entsprechenden nicht ausgerüsteten Kunststoffe auf 2-Schicht Nähragarplatten gelegt, die mit Sporen oder Hyphen des jeweiligen Testorganismus beimpft worden waren. Die Platten wurden 4 Wochen bei 29 ±1°C bebrütet. Anschließend wurde der Pilzbewuchs auf den Prüfkörpern und in der Kontaktzone unter den Prüfkörpern visuell bestimmt und, sofern sich eine Hemmzone unter den Prüfkörpern ausgebildet hatte, die Größe dieser Hemmzone durch Messung bestimmt.

Als Hemmzone wird die pilzfreie Zone bezeichnet, die nach folgender Formel berechnet wird:

$$H = \frac{D - d}{2}$$

55 in der

50

H = Hemmzone[mm]

D = Gesamtdurchmesser von Prüfkörper und Hemmzone [mm];

d = Durchmesser des Prüfkörpers [mm]

50 bedeuten.

In der nachstehenden Tabelle 5 sind die bei der Auswertung der Versuche erhaltenen Ergebnisse, Pilzbewuchs und Größe der Hemmzone, angegeben, die bei Verwendung der in der Tabelle angegebenen Verbindungen in den ebenfalls in der Tabelle angegebenen Kunststoffen erhalten wurden.

65

Tabelle 5
Wirkung der fungizid ausgerüsteten Kunststoffe gegen verschiedene Testorganismen

als Fungizid ver- wendete Verbindung gemäß Beispiel	angewendete Menge (g/100 g Kunststoff)	(a) H/PB	(b) H/PB	(c) H/PB	(d) H/PB	(e) H/PB	(f) H/PB
<b>4</b> 7	1,0/Polyvinylchlorid	0/	0/	0/	0/	0-6	> 25
19	1,0/Polyvinylchlorid	mittel 20 – 25/ kein	schwach > 25/ kein	schwach > 25/ kein	schwach	kein 12—15/	kein 8–11/
18	1,0/Polyvinylchlorid	0/ schwach	> 25/ kein	> 25/ kein	schwach 0/ schwach	kein 15—18/ kein	kein 6—9/ kein
27	0,5/Polyvinylchlorid	35/ kein	1 — 2/ kein	1 – 2/ kein	0/ mittel	1 – 3/ kein	8 – 10/ kein
Kontrolle	0/Polyvinylchlorid	0/ voll	0/ voll	0/ voll	0/ voll	0/ voil	0/ voll
19 Kontrolle	0,15/Polyurethan 0/Polyurethan	4-6/ kein 0/ voll	2-4/ kein 0/ voll	0-1/ kein 0/ voll	10-12/ kein 0/ voll	8-10/ kein 0/ voll	15-20/ kein 0/ voll
	osum e barium reticulum leten Abkürzungen:	mittel, voil)				·	
	er-Polyurèthan (Bayflex®)						
		Patentans					•
OH R <sub>1</sub>	on 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5- $\stackrel{\cdot}{\longrightarrow}$	iyaroxy-pyra	azolen der .	Formei			
R N	X=						
R <sub>1</sub> Wasserstoff, of Alkylmercapto-, bonylgruppe stel den Alk(en)ylen-R <sub>2</sub> für Halogen, oxycarbonyl- oden Null oder eine wenn n 2 oder 3 is	Nitrio, Cyan oder eine g er Aminocarbonylgruppe ganze Zahl von 1 bis 3 be st und	stituierte All apto-, Arylo it R einen zw egebenenfa esteht,	kyl-, Alken xy-, Arylm weiwertige lls substitu	yl-, Alkinyl ercapto-, A n, 3 bis 6 C ierte Alkyl	-, Cycloalk lkoxycarbo -Atome in -, Alkoxy-,	yl-, Aralky onyl- oder der Kette Alkylmerc	I-, Alkoxy-, Aminocar- aufweisen- capto-, Alk-
2. Verwendung g der X die unter Form n Null ist und	steht, zum Schutz technischer N gemäß Anspruch 1 von s nel (I) angegebene Bedeu f, Alkyl oder Aralkyl und	solchen 1-[P tung hat.	yrí(mi)dyl-(	(2)}-5-hydro	oxy-pyrazo	len der Fo	ormel (I), in

R<sub>1</sub> für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Alkoxy, Aralkylmercapto oder Alkoxycarbonyl stehen.

3. Verwendung gemäß Anspruch I von solchen 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazolen der Formel (I), in der

X die unter Formel (1) angegebene Bedeutung hat,

n Null ist und

R für Wasserstoff, C<sub>6</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl oder Benzyl und

 $R_1$  für Wasserstoff,  $C_1 - C_8$ -Alkyl,  $C_5 - C_7$ -Cycloalkyl,  $C_1 - C_6$ -Alkoxy, gegebenenfalls substituiertes Benzyl,  $C_1 - C_6$ -Alkoxycarbonyl oder Benzylmercapto stehen

4. Verwendung gemäß Anspruch 1 von solchen 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazolen der Formel (I), in der

X für CH steht,

n Null ist und

10

15

20

25

35

40

45

50

55

60

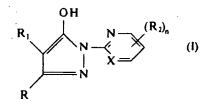
65

R Wasserstoff und

R<sub>1</sub> C<sub>1</sub> - C<sub>4</sub>-Alkyl, Benzyl, Chlorbenzyl oder Ethoxycarbonyl stehen.

5. Verwendung nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die technischen Materialien Anstrichmittel, Kunststoffe oder Kunststoffartikel sind.

6. Mikrobizide Mittel für den Materialschutz enthaltend als Wirkstoffe 1-[Pyri(mi)dyl-(2)]-5-hydroxy-pyrazolen der Formel



30 in dea

R für Wasserstoff, oder eine gegebenenfalls substituierte Alkyl-, Aralkyl- oder Alkoxygruppe steht,

R<sub>1</sub> Wasserstoff, eine gegebenenfalls substituierte Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Aralkyl-, Alkoxy-, Alkylmercapto-, Aralkoxy-, Aralkylmercapto-, Aryloxy-, Arylmercapto-, Alkoxycarbonyl- oder Aminocarbonylgruppe steht, oder R<sub>1</sub> zusammen mit R einen zweiwertigen, 3 bis 6 C-Atome in der Kette aufweisenden Alk(en)ylen-Rest bilden,

 $R_2$  für Halogen, Nitro, Cyan oder eine gegebenenfalls substituierte Alkyl-, Alkoxy-, Alkylmercapto-, Alkoxy-carbonyl- oder Aminocarbonylgruppe steht,

n Null oder eine ganze Zahl von 1 bis 3 bedeutet, wobei R<sub>2</sub> für gleiche oder verschiedene Reste stehen kann, wenn n 2 oder 3 ist und

X für CH oder N steht

7. 1-[Pyri(mi)dyl]-5-hydroxy-pyrazole der Formel

$$\begin{array}{c|c}
 & OH \\
R'_1 & N \\
 & N \\
 & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & (II) \\
R'
\end{array}$$

in der

X für CH oder N steht,

R' für Wasserstoff, oder eine gegebenenfalls substituierte  $C_6 - C_{10}$ -Alkyl-, Aralkyl- oder Alkoxygruppe steht,

 $R_1'$  Wasserstoff, eine gegebenenfalls substituierte  $C_6-C_{12}$ -Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Aralkyl-, Alkoxy-, Alkylmercapto-, Aralkylmercapto-, Aryloxy-, Arylmercapto-, Alkoxycarbonyl- oder Aminocarbonylgruppe steht, oder  $R_1'$  zusammen mit R' einen zweiwertigen, 3 bis 6 C-Atome in der Kette aufweisenden Alk(en)ylen-Rest bildet,

mit der Maßgabe, daß R' und R<sub>1</sub>' nicht gleichzeitig für Wasserstoff stehen.

8. 1-[Pyri(mi)dyl]-5-hydroxy-pyrazole nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß in Formel (II) R' für Wasserstoff oder eine gegebenenfalls substituierte  $C_6 - C_{10}$ -Alkyl, Benzyl oder  $C_1 - C_4$ -Alkoxygruppe und

 $R_1$ ' für Wasserstoff, eine gegebenenfalls substituierte  $C_6-C_{12}$ -Alkyl, Cycloalkyl, Benzyl,  $C_1-C_4$ -Alkoxy,  $C_1-C_4$ -Alkylmercapto-, Benzyloxy, Benzylmercapto-, Phenoxy-, Phenylmercapto- $C_1-C_4$ -Alkoxycarbonyloder Aminocarbonylgruppe stehen.